



HDSM\_1046

HDSM-

# HOJA DE DATOS DE SEGURIDAD DEL MATERIAL

## HIPOCLORITO DE SODIO AL 0.5 %

**RESEÑA DE SEGURIDAD:** El hipoclorito de sodio (cuya disolución en agua es conocida como lejía, cloro o lavandina, según la zona) es un compuesto químico, fuertemente oxidante de fórmula NaClO.

### 1.- INFORMACIÓN DEL PRODUCTO Y DEL PROVEEDOR

<b>NOMBRE DEL PRODUCTO/INSUMO</b>	HIPOCLORITO DE SODIO AL 0.5%
<b>DESCRIPCIÓN QUÍMICA</b>	SOLUCION ACUOSA CLARA, ES INCOLORO, TIENE UN OLORPUNGENTE CARACTERISTICO, PENETRANTE E IRRITANTE Y PICANTE
<b>SINÓNIMOS DEL PRODUCTO/INSUMO</b>	HOPICLORITO SODICO, CLOROX
<b>DESCRIPCIÓN DEL PRODUCTO/INSUMO</b>	COMPUESTO QUÍMICO, NaClO
<b>FABRICANTE</b>	YANALYA S.R.L.
<b>DIRECCIÓN DEL FABRICANTE</b>	JR. JUAN BEATO MACIAS N°550 BARRIO SAN MARTIN-CAJAMARCA
<b>PROVEEDOR</b>	QUIMPAC S.A.
<b>DIRECCIÓN DEL PROVEEDOR</b>	CARRETERA A VENTANILLA N°8585 – CALLAO - LIMA
<b>TELEFONO DE EMERGENCIA</b>	614 2000 ANEXO 1760 y1763

### 2.- COMPOSICIÓN E INGREDIENTES

INSUMO	N° CAS	ACGIH TLV	OSHAS PEL	OTROS LÍMITES	%
NaClO					0.5
H <sub>2</sub> O					99.5

### 3.- IDENTIFICACIÓN DE LOS PELIGROS

EFFECTOS	AGUDOS	
		<b>POR INGESTIÓN:</b> Quemaduras en la boca, náuseas, vómitos, puede llegar a producir colapso circulatorio, delirio, coma y posible perforación de esófago y estómago
		<b>POR CONTACTO CON LA PIEL:</b> Causa quemaduras dependiendo de la concentración de la solución.
		<b>POR INHALACIÓN:</b> Irritación de los ojos, nariz y garganta. Alta concentración del vapor produce quemaduras, edema pulmonar y de laringe, tos, disnea.
		<b>POR CONTACTO CON LOS OJOS:</b> Al contacto con los ojos puede causar irritación y daño, especialmente a concentraciones mayores.
	<b>CRÓNICOS</b>	--
<b>CONDICIONES MÉDICAS AGRAVADAS POR SOBREEXPOSICIÓN</b>		Perjudicial si es ingerido o inhalado, causa irritación a los ojos y al tracto respiratorio, causa daño substancial pero temporal del ojo.

<b>LISTADO QUÍMICAMENTE COMO CANCERÍGENO O COMO POTENCIALMENTE CANCERÍGENO</b>	--
--	----

#### **4.- PROCEDIMIENTO DE EMERGENCIA Y PRIMEROS AUXILIOS**

<b>INHALACIÓN</b>	Trasladar al aire fresco. Si no respira administrar respiración artificial. Si respira con dificultad suministrar oxígeno. Mantener la víctima abrigada y en reposo.
<b>INGESTIÓN</b>	Lavar la boca con agua. Si esta consiente, suministrar abundante agua, no inducir al vómito, buscar atención medica inmediatamente.
<b>CONTACTO CON PIEL</b>	Retire ropa y calzado impregnado. Lave inmediatamente la piel con agua corriente por lo menos durante 15 minutos, si la irritación persiste repetir el lavado. Buscar atención médica.
<b>CONTACTO CON OJOS</b>	Lavar inmediatamente los ojos con agua corriente por lo menos durante 15 minutos, levantar y separar los párpados para asegurar la remoción del químico, si la irritación persiste repetir el lavado. Buscar atención médica.
<b>NOTA PARA LOS MÉDICOS</b>	Después de proporcionar los primeros auxilios, es indispensable la comunicación directa con un médico especialista en toxicología, que brinde información para el manejo médico de la persona afectada, con base en su estado, los síntomas existentes y las características de la sustancia química con la cual se tuvo contacto.

#### **5.- PROCEDIMIENTOS EN CASO DE FUEGO Y EXPLOSIÓN**

<b>PELIGRO DE FUEGO</b>	No es inflamable, pero se puede descomponer con el calor, al contacto con material férrico o la luz solar.
<b>MÉTODOS DE EXTINCIÓN</b>	Utilizar cualquier medio apropiado para extinguir fuego de los alrededores. Utilice agua en forma de rocío para enfriar los envases expuestos al incendio, para diluir el líquido y controlar el vapor.
<b>EQUIPAMIENTO PROTECTOR</b>	--
<b>PELIGRO DE EXPLOSIÓN</b>	--
<b>PELIGROS INUSUALES</b>	--

#### **6.- PROCEDIMIENTOS EN CASO DE DERRAME Y/O FUGAS**

Evacuar o aislar el área de peligro. Restringir el acceso a personas innecesarias y sin la debida protección. Ubicarse a favor del viento. Usar equipo de protección personal. Ventilar el área. No permitir que caiga en fuentes de agua y alcantarillas. Lavar el área del derrame con abundante agua controlando la generación de calor. Trasladar el contenedor a un lugar aireado y transferir a otro recipiente utilizando equipo de protección.

## 7.- MANIPULACIÓN Y ALMACENAMIENTO

MANIPULACIÓN	ALMACENAMIENTO
Utilizar los elementos de protección personal así sea muy corta la exposición o la actividad que realice con la sustancia; mantener estrictas normas de higiene, no fumar ni beber en el sitio de trabajo. Usar las menores cantidades posibles. Conocer dónde está el equipo para la atención de emergencias. Leer las instrucciones de la etiqueta antes de usar.	Lugares ventilados, frescos y secos. Lejos de fuentes de calor e ignición. Separado de materiales incompatibles. Rotular los recipientes adecuadamente. Protegidos de la luz solar y fuentes térmicas, envases de vidrio, polietileno o acero cubierto con caucho. Piso impermeable. Conectar a tierra los recipientes para evitar descargas electrostáticas. Los equipos electrónicos, de iluminación y ventilación deben ser a prueba de explosiones.

## 8.- CONTROL DE EXPOSICIONES / PROTECCIÓN PERSONAL

DISPOSICIONES DE INGENIERÍA	NR.
PROTECCIÓN RESPIRATORIA	NR.
PROTECCIÓN DE OJOS Y CARA	Usar lentes tipo Goggles
PROTECCIÓN DE LA PIEL	Guantes de nitrilo.
OTRAS MEDIDAS DE PROTECCIÓN	NR.

## 9.- PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS

ESTADO FÍSICO/APARIENCIA	Líquido
OLOR	Ligeramente clorado
PUNTO DE FUSIÓN	-6°C
DENSIDAD	Min. 1.090
SOLUBILIDAD EN AGUA	Completa
PESO MOLECULAR	74.4
PH	>12
PRESIÓN DE VAPOR	17.50 torr a 20°C
LÍMITE DE INFLAMABILIDAD	No es inflamable
TEMPERATURA DE AUTOIGNICIÓN	No es inflamable
LÍMITE INFERIOR DE EXPLOSIÓN	No es inflamable
PUNTO FLASH	No es inflamable

## 10.- REACTIVIDAD Y ESTABILIDAD

ESTABILIDAD	Se descompone lentamente en contacto con el aire. La exposición a la luz solar acelera la descomposición.
CONDICIONES A EVITAR	Luz solar, calor, incompatibles.
MATERIAS A EVITAR	Fuertemente oxidantes, reacciona con ácidos compuestos ferrosos y orgánicos.
PRODUCTOS PELIGROSOS DE COMPOSICIÓN	Emite vapores tóxicos de cloro cuando se calienta hasta la descomposición. Oxido de sodio a altas temperaturas.-
PRODUCTOS PELIGROSOS DE COMBUSTIÓN	--
POLIMERIZACIÓN PELIGROSA	No ocurrirá

### 11.- INFORMACIÓN SOBRE TOXICIDAD

<b>CARCINOGENIA</b>	--
<b>MUTAGENIA</b>	El hipoclorito de sodio causa mutaciones en estudios de corto tiempo usando células de bacterias
<b>GENOTOXICIDAD</b>	Altas dosis en el agua bebida causó un pequeño pero significativo incremento en esperma anormal en ratones.
<b>INFORMACIÓN ADICIONAL</b>	--

### 12.- INFORMACIÓN SOBRE ECOLOGÍA

<b>AIRE</b>	--
<b>AGUA</b>	Perjudica la vida acuática, evitar su entrada a corrientes de agua
<b>TIERRA</b>	--
<b>BIOACUMULACIÓN/BIODEGRADABILIDAD</b>	--
<b>NOTAS/ABSERVACIONES</b>	--

### 13.- PROCEDIMIENTO PARA LA ELIMINACIÓN DEL PRODUCTO O INSUMO

Diluir con abundante agua, no vierta altas concentraciones a fuentes de agua

### 14.- INFORMACIÓN RELATIVA AL TRANSPORTE

**Nº de Clase de riesgo:**

**Nº de Identificación UN:**

**Grupo de Embalaje:**

**Identificación:** HIPOCLORITO DE SODIO AL 0.5%

Rótulos UN



Identificación durante su transporte: Cartel cuadrangular en forma de rombo de 273 mm x 273 mm (10 3/4" x 10 3/4"), con el número de las Naciones Unidas en el centro y la Clase de riesgo DOT en la esquina inferior.

### 15.- INFORMACIÓN SOBRE REGULACIONES

**NORMATIVA NACIONAL:**

- Ley general de residuos sólidos. Ley Nº 27314.
- Reglamento de la Ley General de Residuos Sólidos. D.S. Nº 057-2004-PCM.